

(19)



JAPANESE PATENT OFFICE

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: **07238463 A**

(43) Date of publication of application: **12 . 09 . 95**

(51) Int. Cl

D04H 13/00
D01F 8/06
D06M 10/00
D21H 25/00
D21H 15/12
H01M 2/16
H01M 2/18
// D06M101:18

(21) Application number: **06028095**

(22) Date of filing: **25 . 02 . 94**

(71) Applicant: **MITSUBISHI PAPER MILLS LTD**

(72) Inventor: **SHIGEMATSU TOSHIHIRO
HYODO KENJI**

**(54) PRODUCTION OF NONWOVEN FABRIC FOR
ALKALI BATTERY SEPARATOR**

(57) Abstract:

PURPOSE: To provide a method for producing nonwoven fabric for an alkaline battery separators especially excellent in liquid-absorbing property and liquid-keeping property of electrolyte regardless of low basis weight.

CONSTITUTION: The characteristics of this method for producing nonwoven fabric for alkaline battery separators comprises splitting a splitting conjugate fiber in an organic fiber consisting mainly of the

splitting conjugate fiber obtained by conjugating a polyolefin polymer and a ethylene vinyl alcohol copolymer or the splitting conjugate fiber and a polyolefin-based fiber in water by a macerating machine to afford a ultra-fine fiber, dispersing the ultra-fine fiber to give a dispersion and using the dispersion or a mixed liquid of this dispersion with water dispersion of the polyolefin-based fiber as slurry for paper making and forming this slurry into web by wet type nonwoven fabric making method and subjecting at least one face of the web to α -plasma discharge treatment.

COPYRIGHT: (C)1995,JPO

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平7-238463

(43)公開日 平成7年(1995)9月12日

(51)Int.Cl.⁶

識別記号 庁内整理番号

F I

技術表示箇所

D 0 4 H 13/00

D 0 1 F 8/06

D 0 6 M 10/00

D 2 1 H 1/48

D 0 6 M 10/00

G

審査請求 未請求 請求項の数1 O.L (全9頁) 最終頁に続ぐ

(21)出願番号

特願平6-28095

(71)出願人 000005980

三菱製紙株式会社

(22)出願日

平成6年(1994)2月25日

東京都千代田区丸の内3丁目4番2号

(72)発明者 重松 傑広

東京都千代田区丸の内3丁目4番2号三菱
製紙株式会社内

(72)発明者 兵頭 建二

東京都千代田区丸の内3丁目4番2号三菱
製紙株式会社内

(54)【発明の名称】 アルカリ電池セパレータ用不織布の製造方法

(57)【要約】

【目的】 低坪量でありながら、特に電解液の吸液性及び保液性に優れたアルカリ電池セパレータ用不織布の製造方法を提供する。

【構成】 有機纖維の主成分が、ポリオレフィン重合体とエチレンビニルアルコール共重合体を接合した分割型複合纖維、又は該分割型複合纖維とポリオレフィン系纖維であり、該有機纖維内の該分割型複合纖維を離解機により水中で分割して極細纖維とした分散液、或はこれと該ポリオレフィン系纖維の水分散液との混合液を抄紙用スラリーとして、湿式抄造法により該スラリーを用いて抄紙し、ウェーブを形成して後、該ウェーブの少なくとも片面にα-ラグマ放電処理を施すことを特徴とするアルカリ電池セパレータ用不織布の製造方法

【特許請求の範囲】

【請求項1】 有機繊維の主成分が、ホリオレイン重合体の一部であるアルカリ共重合体を接合した分割型複合繊維、又は該分割型複合繊維がアルカリ不織布であり、該有機繊維内の該分割型複合繊維を離解液にされ水中に分割して極細繊維とした分散液、成膜されたり該分散液を用いて、至纖維と水分散液との混合液を抄紙用液とする、又は湿式抄造法により該分散液を用いて抄紙し、つゝきを形成して後、該つゝきを加熱せしも片面にてラミネート放電処理を施すことを特徴とするアルカリ電池セパレータ用不織布の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は、アルカリ電池の正負両極間に介在させて両者の短絡を防止すると共に、電解液を十分に保持し、起電反応を円滑に進行させるために使用するアルカリ電池セパレータ用不織布において、低坪量でありながら、特に電解液の吸液性及び保液性に優れたアルカリ電池セパレータ用不織布の製造方法に関するものである。

【0002】

【従来の技術】 アルカリ電池は、充放電特性、過充電過放電特性に優れ、長寿命で繰り返し使用できるため、小型軽量化の著しいエレクトロニクス機器に廣く使用されている。このようなアルカリ電池の特性は、そのアルカリ電池セパレータ用不織布の特性にも大きく依存している。

【0003】 そのため、従来から、電解液に濡れやすくして、その保液量が大きくなり、しかも電解液を含んだ状態で電気抵抗が低い、ホリオレイン繊維不織布がアルカリ電池セパレータ用不織布として使用されている。又、比較的の高温における耐久性の必要なアルカリ電池には、ホリオレイン繊維不織布がアルカリ電池セパレータ用不織布として使用されている。

【0004】 ところが、前記のホリオレイン繊維不織布からなるアルカリ電池セパレータ用不織布は、繰り返し使用にあり、ホリオレイン繊維からなるアルカリ電池セパレータ用不織布は、ホリオレイン中に含まれている窒素の為に、酸化されたときに硝酸根を生じ、そのため、自己放電が大きくなり、電極の腐食を招くという問題があった。一方、ホリオレイン繊維不織布からなるアルカリ電池セパレータ用不織布は、疎水性であるため電解液に対して濡れにくく、その保液量が少ないという欠点がある。このアルカリ電池セパレータ用不織布に対しては、界面活性剤処理等が施されることがあるが、界面活性剤は耐電解液性に問題があり、又、マイクロを使用していると、ある期間を過ぎた後ではその界面活性剤が遊離するためには、電解液の吸液性や保液性を十分に改善するに至って

いない。

【0005】 最近では、耐電解液性及び耐電気化学的酸化性と、電解液の濡れやすさ及び保液量を共に向上去せることを目的として、ホリオレイン繊維のアルカリ共重合体成分を具備した有機繊維を用いられていている。その代表例として、特開平3-1257755号公報には、ホリオレイン繊維のアルカリ共重合体及び分割型複合繊維を構成する上層部にアルカリ電池用セパレータが提案されている。この分割型複合繊維は、分割後に極細繊維を発生して、ウエーブ比表面積が増大するため、この分割型複合繊維を使用したアルカリ電池用セパレータは、電解液の保液性が向上する可能性があるものの、製造時に、具体的には、湿式抄造法では湿紙乾燥時に、又は乾式法では熱カレンダー等の熱融着時に、分割後発生するウエーブ比表面積がアルカリ共重合体繊維が触れて膜を作らぬめ或は分割後に下層部にアルカリ共重合体繊維も発生するためには、電解液の吸液性が大きくなり難むおれる。その結果、これがこの分割型複合繊維の欠点となるアルカリ電池用セパレータでは、界面活性剤の含浸等を施さなければ、電解液の親和性がなく、電解液の吸液性及びその保液量が不十分になる欠点がある。

【0006】 一方、ホリオレイン繊維不織布が構成するアルカリ電池セパレータ用不織布の電解液親和性を向上させる方法としては、従来から真空プラズマ放電処理が行われてきている。この真空プラズマ放電処理は、真空(1×10⁻⁴~1×10⁻⁵ Torr程度)が保持される反応器内にガラスや発生電極を配置し、この反応器内にヘリウムやアルゴン等の不活性ガスを供給すると共に電極に、例えば、13.56MHzの高周波を給電することでより反応器内にクローゼ放電を発生させ、その高真空中に微量に発生するアルゴンイオンを利用して、そのため、この真空プラズマ放電処理を連続的に実施するには、アルカリ電池セパレータ用不織布の供給装置、巻き取り装置等の一連の付帯設備もガラスや反応装置と共に高真空中に置くこと必要であり、設備及び処理コストが膨大に高くなる欠点がある。

【0007】

【発明が解決しようとする課題】 ホリオレイン重合体ヒドロシル基によるアルカリ共重合体とか接合した分割型複合繊維だけからなるアルカリ電池セパレータ用不織布のままで、十分な電解液の吸液性と保液性を持たせることができず、これを使用したアルカリ電池は、最近のエレクトロニクス機器に必要な高容量、長寿命、高信頼性等の高度な特性を達成することができないと、う問題がある。

【0008】 本発明の目的は、前記の問題点を解決し、低坪量でありながら、特に電解液の吸液性及び保液性に優れたアルカリ電池セパレータ用不織布の製造方法を提供するものである。

【0009】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、前記の目的を達成するためには、既往研究の結果、アルカリ電池セル用不織布の製造方法を明確にするに至った。即ち、本発明のアルカリ電池セル用不織布の製造方法は、有機纖維の主成分が、ポリオレフィン重合体と、チレンヒュルアルコール共重合体を接合した分割型複合纖維、又は該分割型複合纖維と、チリオレフィン系纖維であり、該有機纖維内の該分割型複合纖維を離解材により水中で分割して極細纖維とした分散液、或はこれを該ポリオレフィン系纖維の水分散液との混合液を抄紙用スクリーン上に、湿式抄造法により該スクリーンを用いて抄紙し、ウエーブを形成して後、該ウエーブの片面とも片面に、ウエーブを放電処理を施すことを特徴とする。

【0010】以上、本発明のアルカリ電池セル用不織布の製造方法について、詳細な説明を行なうままで、本発明で用いる各種有機纖維の説明を行う。

【0011】本発明における分割型複合纖維とは、ポリオレフィン重合体と、チレンヒュルアルコール共重合体とが接合された複合纖維である。分割型複合纖維を形成するに、チレンヒュルアルコール共重合体は、チリオレフィン酸ジヒドロキシルヒュルアルコール共重合体を酸化して得られることができる。保液性の点からは、MER（メルトプロセス、JIS-K7210、温度210°Cにて測定）20～100のエチレンを20～45モル%含有するものが好ましい。耐候性的点からは、ケル化度9.8%以上でもらうことが好ましい。又、分割型複合纖維を形成するポリオレフィン重合体としては、ポリエチレン、ポリウレタン等のポリオレフィンが好ましく、特にMER10～100のポリオレフィンが好ましい。

【0012】分割型複合纖維は、その断面において、チリオレフィンヒュルアルコール共重合体とポリオレフィン重合体のうちの一方の成分が、他方の成分の間に存在して少なくとも2個以上に分割されて、各々が纖維断面の構成単位となってしまっており、隣接している各構成単位の一部が纖維表面に露出している。ポリオレフィン重合体と、チリオレフィンヒュルアルコール共重合体の両成分の混合比率は、目的に応じて変えることかでき、保液性の大きさと織布を被するときにはエチレンヒュルアルコール共重合体成分の比率を高め、逆に耐久性をより良くするにはポリオレフィン重合体成分の比率を大きくすると良い。両成分の割合には特に限定を要するものではないが、耐候性における動粘性や電解液に対する親和性を考慮するに、ポリオレフィン重合体とチリオレフィンヒュルアルコール共重合体の両成分の混合比率は、3.5：6.5～6.5：3.5程度が好ましい。

【0013】本発明で用いるオレフィン系纖維とは、ポリオレフィン重合体を基成分としたチリオレフィンヒュルアルコール共重合体を鞘成分とした芯鞘型複合纖維、或いはポリオレフィン重合体とチリオレフィンヒュルアルコール共

重合体を並列に並べた並列型複合纖維、ポリオレフィン重合体を島成分としたチリオレフィンヒュルアルコール共重合体を海成分とした海島型複合纖維、日本特許公報の織維やポリエチレン織維である。

【0014】ここで、芯鞘型複合纖維、並列型複合纖維、海島型複合纖維を形成するにチリオレフィンヒュルアルコール共重合体は、分割型複合纖維と同様の物であることが好ましい。又、芯鞘型複合纖維、並列型複合纖維、海島型複合纖維を形成するにチリオレフィンヒュルアルコール共重合体も同様に、分割型複合纖維と同様の物であることが好ましい。

【0015】本発明のアルカリ電池セル用不織布を製造した際に、電解液の吸液性や保液性の点から、分割型複合纖維と前記のポリオレフィン系纖維の配合比率は、それぞれ8.0～1.00重量%と2.0～0重量%にして製造することが好ましい。

【0016】本発明で用いる有機纖維の纖維径は、ウエーブを形成する際の重量と厚さと保液性の関係から、分割型複合纖維の分割後の纖維径が1～8μm、その他の複合纖維、或いは日本特許公報のエチレン等のポリオレフィン系纖維の纖維径が20μm以下のものを使用することが好ましい。

【0017】今更に、本発明で用いる有機纖維の纖維長は、分散性及びアルカリ電池セル用不織布の強度の点から、3～20mmのものが好ましい。纖維長が20mmより長いと、水中での分散工程が難しく、分散剤を選択し、適量使用する必要があるばかりか、一度分散工程後、再度凝集して、まれ、右づれ、たま等が発生し易くなるという問題が生じてくる。又、分散濃度を低くなければならず生産性が劣る。一方、纖維長が3mmより短いと、分散工程は容易であるが、強度が大きくなり難である。

【0018】次に、本発明のアルカリ電池セル用不織布の製造方法について述べる。本発明のアルカリ電池セル用不織布の製造方法は、有機纖維内の分割型複合纖維を離解材により水中で分割して極細纖維とした分散液、或はこれを該ポリオレフィン系纖維の水分散液との混合液を抄紙用スクリーン上に、湿式抄造法により該スクリーンを用いて抄紙し、ウエーブを形成して後、該ウエーブの片面とも片面に、ウエーブを放電処理を施すところとなるものである。

【0019】アルカリ電池セル用不織布のウエーブは、前記の各種有機纖維を使用して、湿式抄造法、カット法、クロフレイヤー法、ワイヤ法、ウエーブ法などの公知の方法によつて製造することができる。

【0020】カット法、クロフレイヤー法、ウエーブ法は、纖維長の長い纖維を用いることができるが、均一化が困難で、地音が悪く、透過光で観察すると、斑点模様が見られる。そのため、初期を防ぐためには、高圧電圧になければならぬといふ間

題がある。さるに、湿式抄造法では抄紙工程の中で分割型複合纖維を分割することができるが、カーブ法、クロスカーブ法、ラグ法の正反法では、エリドロイド法、水流交絡法等の手段を用いて分割する必要がある。しかし、エリドロイド法では、低坪量では使用できず、水流交絡法は同じく、前記乾式法の場合、纖維長が長いために、分割率に問題がある。

【0021】一方、湿式抄造法は、生産速度が上記方法に比べて速く、同一装置で、纖維種が異なる纖維や複数の種類の纖維を任意の割合で混合できる利点がある。即ち、湿式抄造法は、纖維の形態も、スチール状、トルク状等を選択の幅は広く、使用可能な纖維径も、7 μm以下の極細纖維から大い纖維まで使用可能であり、また、分割型複合纖維を分割する場合でも、ハンドル高連系モーター等の離解機での離解工程、及び分散工程で分割型複合纖維をほぼ完全に分割させることができ、極めて応用範囲が広く、地合の良好なウェーブが得られる方法である。

【0022】そこで、本発明では湿式抄造法を用いて、ウェーブを製造した。例えは、ポリオレフィン重合体と、チオウムカルボン酸重合体を接着した分割型複合纖維を高速で離解により水中で分割して極細纖維を発生させ、アシザーカー等の緩やかな攪拌のもと、均一な抄紙用フレークと、或は、これとポリオレフィン系纖維の水分散液と一緒に混合して、アシザーカー等の緩やかな攪拌のもと、均一な抄紙用フレークと、この抄紙用フレークを丸網、長網、伸斜式等のワイヤーの少ないもの等を有する抄紙機を用いて抄紙し、例えは、厚み20.0 μm以上となるように地合の良好なウェーブを製造する。分割型複合纖維を離解機により水中で分割させる場合、適当量の界面活性剤と消泡剤を添加しても良い。

【0023】次に、この様にして得られたウェーブの少なくとも片面にガラスで放電処理を施す。ここで、前記の各有機纖維を用いた場合、ガラスで放電処理を行なうても、ウェーブ自体は吸液性や保液性を有するが、アルカリ電池セパレータ用不織布として使用するには不十分ため、更なる電解液の吸液性及び保液性を付与することを目的にガラスで放電処理を施す。

【0024】このガラスで放電処理とは、対向する電極の少なくとも一方の電極表面にカリイオン、塩基、カルボニック、ガラス等の固体誘電体を配置した誘電体被覆電極を有するガラスで反応装置に、ガラス及びアルカリ電解液の酸素から本質的になる気体組成物を導入し、大気圧下でガラスで励起を行って、対向する電極の間に位置するガルバニ電池セパレータ用不織布表面の電解液親和性を高める表面改質処理法である。このようないわゆるガラスで放電処理により、ガルバニ電池セパレータ用不織布は、その表面が酸化及びエッチングされるため、電解液親和性が向上するものと考えられる。

【0025】ガラスで放電処理に用いられる気体組

成物としては、アルゴン及びヘリウムと酸素からの本質的なものであるが、アルゴン、及ぼ、二つの他の酸素以外の気体を本発明の効果を損なわない量的範囲で含有していくても良い。そりより本気体としては、従来の真空中では放電処理で用いられた以下の記載の気体を例示する事ができる。即ち、不活性気体としては、ネオン、窒素等を例示することができる。活性気体としては、オゾン、二氧化炭素、二氧化硫、アセチレン、メタノン、アセトアルデヒド、アセチル、メタケミカル、メタセチル等の化合物等を例示することができる。

【0026】ガラスで放電処理を連続的に行なう装置としては、上部電極及び下部電極には誘電体被覆がそれられ貼付されている。ガラスで放電処理されるガラスは、供給ホールから連続的に供給されて人口スリットよりアラバード、反応装置に入り、上下面電極間を通して出口スリットからアラバード反応装置を出て、巻取りにて巻き取られる。ガラスで反応装置内には、気体供給口から不活性気体と活性気体の混合気体が連続して供給され、人口スリット及び出口スリットから外部へ流出する。ガラスで反応装置内は、大気圧に対して適当に弱いガラス封筒に保持されるので、人口スリット及び出口スリットから外部の大気がガラスで反応装置内に流入する事はない。

【0027】ガラスで放電処理では、不活性気体をガラスで励起するため、クロード放電が行われる。この際に用いられる交流電源の周波数は特に制限されるものではないが、好ましくは1～10 KHzである。クロード放電を行な際の電圧、電流、出力等の条件は、ウェーブを構成する有機纖維の種類に応じて適宜選択されるが、一般に電圧は2000～4000V、電流は1.0～3.0 mA、出力は1.0～5.0 Wが好適である。ウェーブが処理される時間もウェーブを構成する有機纖維の種類に応じて適宜選択されるが、一般に5～120秒の処理時間が採用される。

【0028】ガラスで放電処理装置は、従来の真空中ガラスで放電処理に比べて格段に簡略化された装置であり、上記ウェーブをガラスで放電処理することにより、連続的且つ迅速に電解液の親和性を高めることができる。即ちも、その電解液の親和効果の持続性を極めて大きいものとすることができる。さらに、ガラスで放電処理では、ガラスで表面処理中の発熱量が少ないことで、ウェーブの変形、収縮、ダメージ等がほとんど無いという長所を有する。

【0029】次に、ガラスで放電処理を施したガルバニ電池セパレータ用不織布は、一般的にカレンダー処理が施される。カレンダー処理をする理由は、ウェーブをガルバニ電池セパレータ用不織布として使用する際、①厚さ調整、②ウェーブ表面の平滑化、③剛さの出現、といふ3つの点を持たせるためである。カレンダー処理を行なっていないウェーブは、アルカリ電池セパレータ用不織

布として使用するには、厚さが厚く、柔らかく、ふかふかしているため、電池組立の作業性が著しく悪くなる。なお、ウエーブをカレーラー処理する前に、ウエーブ系の界面活性剤等の濡れ剤や着色剤等は清潔処理する方が好ましい。又、アーバレックス機器用アルカリ電池セパレーター用不織布として好適に使用するためには、アルカリ電池セパレーター用不織布の厚さは、 $\pm 0.25\text{ }\mu\text{m}$ で測定して $1.30\text{ }\mu\text{m}$ 以上であることが望ましい。

【0030】更なる改良方法としては、湿式抄造法によりウエーブを製造後、水流交絡処理を施しても良い。水流交絡処理を施した場合、アルカリ電池セパレーター用不織布の強度及び伸びを非常に大きめできる利点がある。水流交絡処理を施す方法としては、ウエーブを多孔質の支持体上に積載し、ウエーブ上方から高圧柱状水流を噴射し、高圧柱状水流とウエーブを相対的に移動させ、分割型複合纖維、或いはオリジナル系有機纖維を三次元的に交絡させる方法がある。ウエーブと高圧柱状水流を相対的に移動させる方法としては、コントローラー式の支持体、或は上下式の支持体を回転運動させる方法が簡便である。このとき支持体の搬送速度は、ウエーブに与える印加エネルギーにより決定されるが、 $1 \sim 1.00\text{ m} / \text{min}$ 以上の速度で用いることができる。

【0031】

【実施例】以下、本発明を実施例により更に詳細に説明するが、本発明は本実施例に限定されるものではない。なお、実施例中における、部、%はすべて重量によるものである。

【0032】実施例1

MFRが4.0の結晶性ポリプロピレンとエチレン含有量が3.8モル%、MFRが4.0で、ケン化度9.9、6%のエチレンヒュアルコール共重合体を芯成り、結晶性ポリプロピレン成分とはエチレンヒュアルコール共重合体成分の容積比率が5.0：5.0である纖度3デニール、纖維分割径0.25デニール（3.0 μm ）、纖維長1.0mmの分割型複合纖維100部を高速ミキサーを用いて水中で分割し、極細纖維を発生させてから湿式抄造法により丸網抄紙機で、抄量4.1、9g/m²、幅50.0cmのウエーブを作製した。次に、この様にして得られたウエーブの両面にa-アラブノ酸で放電処理を施した。a-アラブノ酸放電処理は、アラブノ酸放電装置内の上下電極板に厚さ0.8mmのシカタイ1D581を極板よりぎりぎり離して（アラブノ酸が、絶縁貼着）、ガス流入口からアラブノ酸放電装置内にa-アラブノ酸7.0容積%、アルカリガス2.0容積%、酸素1.0容積%の混合ガス（但し、a-アラブノ酸ガスとアラブノ酸の合計が1.00容積%となる）を流入させて、アラブノ酸放電装置内の空気が完全に混合ガスに置換した時に、周波数3KHz、電圧4.000V、電流2.5mA、出力電力1.00Wの高周波電圧を2.0秒間照射させた。最後に、常温でカレーラー処理を行って、直径6.3mmの $\pm 0.25\text{ }\mu\text{m}$ で測定し

て厚さを $1.22\text{ }\mu\text{m}$ となし、アルカリ電池セパレーター用不織布を得た。

【0033】実施例2

a-アラブノ酸放電処理をウエーブの片面に4.0秒間行つた以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレーター用不織布を得た。

【0034】実施例3

a-アラブノ酸放電処理条件を周波数5KHz、電圧2.50.0V、電流2.0mA、出力電力5.0Wにして2.0秒間照射させた以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレーター用不織布を得た。

【0035】実施例4

a-アラブノ酸放電処理において、反応容器内に導入する混合ガスをa-アラブノ酸6.5容積%、アルゴンガス2.0容積%、二酸化炭素1.5容積%（但し、a-アラブノ酸アルゴンガス二酸化炭素の合計が1.00容積%となる）にした以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレーター用不織布を得た。

【0036】実施例5

20 実施例1と同様の方法でウエーブを作製し、a-アラブノ酸放電処理をする前に、このウエーブを1.00メートルのスライススライサーである多孔質支持体上に搬送し、高圧柱状水流により水流交絡処理を行つた以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレーター用不織布を得た。水流交絡処理は、ノズルヘッドを2.0m用いて行つて、第1及び第2ヘッドの水圧は、それぞれ1.00kg/cm²で、搬送速度は1.0m/minである。水流交絡処理は、まず片面に行ひ、次に同じ条件で裏面を行ひた。

【0037】実施例6

30 有機纖維の配合比率について、実施例1で使用した分割型複合纖維を9.0部、エチレンヒュアルコール共重合体を芯成分とし、エチレン含有量が3.8モル%、MFRが4.0で、ケン化度9.9、6%のエチレンヒュアルコール共重合体を鞘成分とした纖維径3デニール（1.7、5 μm ）、纖維長1.0mmの芯鞘型複合纖維（芯鞘の容積比率5.0：5.0）を1.0部にし、分割型複合纖維を水中で高速ミキサーを用いて分割し極細纖維を発生させてから分散した分散液と芯鞘型複合纖維の分散液を混合して抄紙用スライサーとし以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレーター用不織布を得た。

【0038】実施例7

有機纖維の配合比率について、実施例1で使用した分割型複合纖維を8.0部、纖維径0.5デニール（8.8 μm ）、纖維長1.0mmの芯鞘型複合纖維を2.0部にし、以外は、実施例3と同様の方法でアルカリ電池セパレーター用不織布を得た。

【0039】実施例8

有機纖維の配合比率について、実施例1で使用した分割型複合纖維を7.5部、纖維径0.5（8.8 μm ）デニール、纖維長1.0mmの芯鞘型複合纖維を2.5部に

した以外は、実施例3と同様の方法でアルカリ電池セパレータ用不織布を得た。

【0040】実施例9

a. フラックス放電処理直後にサイクル充電でノンオキシ系の界面活性剤を0.15g/m²含浸させて、熱風乾燥機で乾燥させる界面活性剤処理を行った以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレータ用不織布を得た。

【0041】比較例1

実施例1と分割型複合繊維を用い、高速ミキサーの代わりにアグリーバーを用いて、分割型複合繊維をあまり分割させないように緩やかな攪拌のもとで分散させ(S.E.M写真での観察から、分割程度は約3分の1であった)、ウエーブを作製した以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレータ用不織布を得た。

【0042】比較例2

実施例1でフラックス放電処理を行わなかった以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレータ用不織布を得た。

【0043】比較例3

実施例1でフラックス放電処理を行わず、カレンダー処理をする前に、サイクル充電でノンオキシ系の界面活性剤を0.15g/m²含浸させて、熱風乾燥機で乾燥させる界面活性剤処理を行った以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレータ用不織布を得た。

【0044】比較例4

繊維径0.5~2.0μm(8~8μm)、繊維長1.0mmのポリプロピレン繊維を9.5部、纖度1.5エコール、繊維長3mmの熱水可溶性ポリビニルアルコール繊維(VPW103(クレ社製))を5部にした以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレータ用不織布を得た。

【0045】比較例5

a. フラックス放電処理の代わりに、通常の真空フラックス放電処理を行った以外は、実施例1と同様の方法でアルカリ電池セパレータ用不織布を得た。真空フラックス放電処理としては、アルミニウム封閉気にしてその真空度を1.0Torrに保ち、周波数13.56MHzのマイクロ波を実施例1で得られたウエーブの両面にそれぞれ1分間照射した。

【0046】比較例6

現行品の東燃化学社製サイロニ乾式不織布(溶融紡糸:タフジ)をアルカリ電池セパレータ用不織布とした。

【0047】実施例1~9及び比較例1~6で作製したアルカリ電池セパレータ用不織布について、下記の評価方法によって評価し、その性能評価結果を実施例においては表1に、比較例においては表2に示した。

【0048】評価方法:

「厚さ」厚さの評価では、マイクロメーターを用いて、10枚の試料のそれぞれ異なる6箇所で厚さ(μm)を測定し、その平均値を示した。

【0049】〔織引張強度〕電極板に巻き付ける際に、流れ方向に引張りながら巻き付けるので、アルカリ電池セパレータ用不織布の強度の評価としては、織(流れ方向)の引張強度(kg/cm幅)を測定した。引張強度は1.8~8.1kg/cm以上あり、アルカリ電池セパレータ用不織布を幅2.0cm、長さ2.0cmに断裁し、テクニカル測定機(オーランカーブ社製、HLM-100)を用いて、ブルースケール1.0kgまで破断時の荷重を10回測定し、その平均値を示した。なお、アルカリ電池セパレータ用不織布における織引張強度の実用レベルは、2~3.0kg/cm幅以上となる。

【0050】〔織破断伸度〕電極板に巻き付ける際に、アルカリ電池セパレータ用不織布は流れ方向に引張られると共に、電極板に圧縮された状態になるが、アルカリ電池セパレータ用不織布にある程度の伸びがなければ、穴が開き易くなり、短絡の原因となる。そこで、短絡が起きない程度の伸びがあるかどうかの評価をするために、流れ方向の破断伸度を測定した。破断伸度は、JIS-P8132に従い、前記の引張強度試験で、試験片が破断するまでの示した最大引張率を各々10回測定し、その平均値を百分率で表し、破断伸度とした。なお、アルカリ電池セパレータ用不織布における織破断伸度の実用レベルは8~7%以上となる。

【0051】〔吸液性〕電解液の初期吸液性的評価としては、電解液の吸液速度(1分当たりの吸い上げ高さmm)を測定した。電解液の吸液速度は、各試料の流れ方向から1.5cm~1.8cmの試験片を3枚採取し、40±5°Cのものと予備乾燥を行い、公定水分率以下にした後、試料を標準温度湿度状態の試験室に放置し、その後試料を1時間以上の間隔で計量し、その前後の質量差が後の質量の0.1~0.5%内にいたる状態(この状態を水分平衡状態といふ)にも、次に、試験片を20~2°Cにおける比重1.3(20°C)の苛性カリ(KOH)溶液を入れた水槽上に所定高さの水平棒を設置し、各試料をこの水平棒にその下端を捕えてじて止めて各試料を垂れ下げ、水平棒を降下して各試験片の下端が5mmだけ液中に漬かれた状態とし、1分後に毛細管現象によくKOH溶液が上昇した高さを測定した。なお、アルカリ電池セパレータ用不織布における吸液速度の実用レベルは、2mm/min以上である。

【0052】〔初期保液性〕電解液の保液性的評価としては、水の保持量(g/m²)を測定した。水の保持量は、各試料が1.0cm×1.0cmの大きさの試験片を3枚採取し、水分平衡状態となしたときの重量W₁(g)を測定し、次に、20±1°Cの蒸留水中に試験片を広げて浸漬し、1分間放置した後、蒸留水中から取り出し、直ちに滤紙(アラルカ社製、26)で拭き、軽く押さえて表面の水を吸い取り、次に、その試験片の重量W₂(g)を測定して、次を換算により算出した。なお、アルカリ電池セパレータ用不織布における初期保液

性の実用レベルは、 9.5 g/cm^2 以上である。

【0053】

$$[\text{数1}] \text{ 水の保持量 } (\text{g}/\text{m}) = [(W_1 - W) / (0, 1, 0, 1)]$$

【0054】「末期保液性」充放電に伴う電極の膨潤により、アルカリ電池セパレータ用不織布には大きな圧力が掛かるため、アルカリ電池セパレータ用不織布中の電解液は、正極或は負極側に次第に移行して行く。この場合のアルカリ電池セパレータ用不織布の持つ電解液の保液性の評価として、加圧後の水の保持量 (g/m^2) を測定した。加圧後の水の保持量は、各試料から $1.0 \text{ cm} \times 1.0 \text{ cm}$ の大きさの試験片を3枚採取し、水分平衡状態となしたときの重量 W_1 (g) を測定し、次に、 $20 \pm 1^\circ\text{C}$ の蒸留水中に試験片を広げて浸漬し、1分間放置した後蒸留水中から取り出し、直ちに濾紙 (アトランティック No. 26) で拭み、複圧 $5.0 \text{ kg}/\text{cm}^2$ のロールプレスに通し、その試験片の重量 W_2 (g) を測定して、次の数2により算出した。なお、アルカリ電池セパレータ用不織布における末期保液性の実用レベルは、 $1.7 \text{ g}/\text{m}^2$ 以上である。アルカリ電池セパレータ用不織布における末期保液性が $1.7 \text{ g}/\text{m}^2$ より低い場合は、充放電による電極の膨潤により、アルカリ電池セパレータ用不織布内から電解液が、電極側に次第に移行して漸次*

*枯渇するため、電池の内部抵抗が増大し、又、内部圧力が上昇するため、電池の放電特性が低下する。

【0055】

$$[\text{数2}] \text{ 加圧後の水の保持量 } (\text{g}/\text{m}^2) = [(W_1 - W) / (0, 1, 0, 1)]$$

【0056】「耐アルカリ性」アルカリ電池セパレータ用不織布の耐アルカリ性の評価としては、アルカリ処理後の減量率 (%) を測定した。アルカリ処理後の減量率は、各試料から $1.0 \text{ cm} \times 1.0 \text{ cm}$ の大きさの試験片を10枚採取し、水分平衡状態となしたときの重量 W (g) を測定したのも、電解液に相当する 3.0 wt\% 濃度の KOH 溶液に浸漬して、 $80 \pm 2^\circ\text{C}$ の雰囲気中で7日間保存する。その後取り出した試料を中和点に達するまで水洗乾燥し、再び水分平衡状態となした時の重量 W_1 (g) を測定し、次の数3によりアルカリ処理後の減量率 (%) を求めた。なお、アルカリ電池セパレータ用不織布におけるアルカリ処理後の減量率の実用レベルは、 1.2% 以下である。

【0057】

$$[\text{数3}] \text{ アルカリ処理後の減量率 } (\%) = [(W - W_1) / W] \times 100$$

【0058】

【表1】

例	実施例								
	1	2	3	4	5	6	7	8	9
坪量	41.9	40.6	41.2	41.6	41.0	41.4	42.6	41.4	41.6
厚さ	122	121	122	122	121	122	123	121	122
縦引張強度	3.85	3.65	3.73	3.75	5.38	4.25	3.21	2.82	2.64
縦破断伸度	9.8	9.2	9.4	9.6	28.7	10.3	9.1	8.7	9.5
吸液性	39	32	28	41	34	29	28	24	46
初期保液性	109	101	98	112	112	110	104	93	119
末期保液性	23	20	20	23	26	19	20	16	23
耐アルカリ性	0.4	0.4	0.4	0.4	0.4	0.4	0.3	0.3	0.4

【0059】

【表2】

例	比較例					
	1	2	3	4	5	6
坪量	41.2	42.2	41.4	41.1	41.2	63.1
厚さ	121	121	122	128	122	130
縦引張強度	2.63	3.92	2.61	2.42	3.68	2.30
縦破断伸度	8.6	10.1	9.3	10.1	9.6	8.7
吸液性	28	1	26	10	15	2
初期保液性	93	—	105	75	90	103
末期保液性	12	—	14	9	19	19
耐アルカリ性	0.4	0.3	0.4	0.2	0.4	1.5

【0060】表1の各実施例に示したように極細繊維を発生する分割型複合繊維を多く配合し、ウエーブ少なめ

とも片面にα-フクズマ放電処理を施したアルカリ電池セパレータ用不織布は、表2の比較例6に示した現行品

であるナイロ。製乾式不織布と比較して、坪量が約2.0 g/m²より多いにも関わらず、アルカリ電池セル・タ用不織布の電解液の吸液性と保液性に優れ、特に吸液性が非常に優れている。さらに、湿式抄造法で抄紙している為、地合が均一であり、耐アルカリ性にも優れている。

【006-1】実施例5～7、実施例1～4のアルカリ電池セル・タ用不織布に水流交絡処理を施した場合であるが、水流交絡処理により流れ方向の引張強度が非常に強くなり、又、破断伸度も大きくなる。さるに、水流交絡処理を施し、有機纖維を3次元的に変形させることで、アルカリ電池セル・タ用不織布の保液性が向上する。

【006-2】実施例1と実施例7～8のアルカリ電池セル・タ用不織布は、シリカレジン系纖維の配合比率を0～2.5重量%の範囲で変えた場合であるが、分割型複合纖維の分割後纖維径より大きいシリカレジン系纖維の配合比率を多くするに連れて、アルカリ処理後の減量率が低下するもの、シリカレジン系纖維はエチレンビニルアルコール共重合体纖維に比べ、α-ワックス放電処理により電解液への親和性を向上しにくいため、シリカレジン系纖維の配合比率を多くするに連れて、電解液の吸液性及び保液性は低下する。

【006-3】実施例9のアルカリ電池セル・タ用不織布は、実施例1のアルカリ電池セル・タ用不織布に界面活性剤を含浸させたものであるが、界面活性剤を少量含浸することにより、電解液の吸液性をさらに向上させることができる。

【006-4】比較例1のアルカリ電池セル・タ用不織布は、実施例1の製造方法に比較して、分割型複合纖維の分割程度を約3分の1にした場合であるが、分割させた実施例1に比較すると、電解液の吸液性及び保液性が非常に劣る。この場合と同様に、カット法により分割型複合纖維の端部を作製し、水流交絡法により分割処理及び締合処理した場合を想定すると、纖維長が長いため、分割型複合纖維が完全には分割せず、電解液の吸液性及び保液性が劣ると考えられる。又、分割型複合纖維を完全に分割させるためには、水流の上方から非常に強い高圧柱状水流を噴射しなければならず、その場合、水流の破損が起きたり、低坪量の場合には、空隙径の制御ができない程度に穴が開くようになると考えられる。そのため、乾式法では、低坪量で、上から、電解液の吸液性及び保液性が非常に優れたアルカリ電池セル・タ用不織布は製造しないと考えられる。

【006-5】比較例2のアルカリ電池セル・タ用不織布は、実施例1の製造方法に比較して、α-ワックス放電処理を施していない場合であるが、湿式抄造時にウエーブを乾燥で、せんじょうせんじょうにて、其重合体纖維が融け膜を作らずに、せんじょうにてアルコール共重合体成分の持つ電解液の吸液性と保液性が損なわれて、その結果、前記の評価方法では保液性の評価できていま

ど、電解液の吸液性と保液性が非常に劣っており、分割型複合纖維全湿式抄造しただけでアルカリ電池セル・タ用不織布にて使用できないことが判る。

【006-6】比較例3のアルカリ電池セル・タ用不織布は、実施例1の製造方法に比較して、α-ワックス放電処理を行なわれて、α-ワックス界面活性剤を含浸して、電解液への親和性を付与した場合であるが、界面活性剤を含浸した場合、初期での電解液の吸液性は良いものの、ある期間経過すると、界面活性剤が遊離してしまう問題があること、実施例1に比較すると電解液の保液性に劣り、やはりアルカリ電池セル・タ用不織布にて使用できないことが判る。

【006-7】比較例4のアルカリ電池セル・タ用不織布は、シリカレジン纖維だけが成る不織布にα-ワックス放電処理を施した場合であるが、シリカレジン纖維單独であるため、耐アルカリ性には優れるものの、α-ワックス放電処理により電解液への親和性を向上させ難く、電解液の吸液性及び保液性が非常に悪い結果となつた。従って、アルカリ電池セル・タ用不織布にて使用できない。

【006-8】比較例5のアルカリ電池セル・タ用不織布は、α-ワックス放電処理の代わりに通常の真空炉内で放電処理を実施例1のウエーブに施した場合であるが、α-ワックス放電処理に比較すると、処理中のウエーブ表面温度が非常に高くなるため、処理後のアルカリ電池セル・タ用不織布は、焦げ臭くなつた。又、電解液への親和性向上効果も、α-ワックス放電処理よりも劣るため、電解液の吸液性及び保液性も実施例に比較して悪い結果となつた。

【006-9】比較例1～5の結果より、アルカリ電池セル・タ用不織布の製造方法は、有機纖維の主成分がシリカレジン重合体とエチレンビニルアルコール共重合体を接合した分割型複合纖維、又は該分割型複合纖維とシリカレジン系纖維でもり、該有機纖維内の該分割型複合纖維を離解機により水中で分割して極細纖維とした分散液、或いはこれと該シリカレジン系纖維の水分分散液との混合液を抄紙用フローリーとして、湿式抄造法により該スリリーを用いて抄紙上、ウエーブを形成して後、該ウエーブの少なくとも片面にα-ワックス放電処理を施すとの工程が抜けてもアルカリ電池セル・タ用不織布にて使用することができない。

【007-0】

【発明の効果】本発明の製造方法にて製造したアルカリ電池セル・タ用不織布は、有機纖維の主成分がシリカレジン重合体とエチレンビニルアルコール共重合体を接合した分割型複合纖維、又は該分割型複合纖維とシリカレジン系纖維でもり、該有機纖維の内、該分割型複合纖維を離解機により水中で分割して極細纖維を発生させた後ウエーブとし、さらに、α-ワックス放電処理を施しているので、耐アルカリ性が高く、又、低坪量であり、

がら、地合が良く、電解液の吸液性と保液性も優れています。

【0071】その結果、本発明により、低坪量でありながら、特に電解液の吸液性と保液性に優れたアルカリ電池セハレータ用不織布を提供することが可能*

*になり、本発明の製造方法で製造したアルカリ電池セハレータ用不織布は、高容量、長寿命、高信頼性等の高度な特性が必要なコードレス機器用として好適に使用することができます。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. ^	識別記号	序内整理番号	F I	技術表示箇所
-----------------	------	--------	-----	--------

D 21 H 25/00

15/12

H 01 M 2/16

2/18

// D 06 M 101:18

P
Z

D 21 H 5/20

B

F